

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

01190618 A

(43) Date of publication of application: 31.07.1989

(51) Int. CI

A61K 7/06

(21) Application number:

63013621

(22) Date of filing:

26.01.1988

(71) Applicant: KAWAKEN KAKO KK

(72) Inventor:

ZUSHI TADAO YAMAMOTO HISAO

HAMANAKA HIROYOSHI

(54) PRETREATMENT AGENT COMPOSITION FOR SINGEING

(57) Abstract:

PURPOSE: To provide the title composition containing a specific multiple salt-type polymer electrolyte and sodium silicate and effective in selectively and exclusively singeing branched hair or damaged hair while suppressing the generation of combustion smell of hair.

CONSTITUTION: The objective composition is produced by mixing an aqueous medium with a multiple salt-type polymer electrolyte of formula $(X_1WX_4$ are H or methyl; Y₁WY₄ are H, hydroxymetyl or hydroxyethyl; a is 0.0099W0.4999; b is 0.0001W0.25; a+b is 0.01W0.5; c and d are 0W0.99; c+d is 0.5W0.99; a+b+c+d is 1; n is 10,000W300,000) and sodium silicate. The sodium silicate component converted into water glass is preferentially collected to healthy hair

having high water content to prevent the combustion of the hair as an aqueous gel in singeing. The polymer electrolyte acts as a surfactant to branched hair to be treated and is preferentially absorbed to the hair by levinder effect, functions as an igniting agent and neutralizes and masks malodor emitting by combustion of hair.

COPYRIGHT: (C)1989,JPO&Japio

$$-\left(\begin{matrix} x_1 \\ cB_1 - c \\ c \\ cDON_a \end{matrix}\right) \cdot \left(\begin{matrix} cB_1 - c \\ c \\ c \\ cOON_a \end{matrix}\right) \cdot \left(\begin{matrix} cB_1 - c \\ c \\ cOON_a \\ cOON_a \end{matrix}\right) \cdot \left(\begin{matrix} cB_2 - c \\ c \\ cOON_a \end{matrix}\right) \cdot \left(\begin{matrix} cB_3 - c \\ cOON_$$

◎ 公 開 特 許 公 報 (A) 平1-190618

filnt. Cl. 4

識別記号

庁内整理番号

匈公開 平成1年(1989)7月31日

A 61 K 7/06

7430-4C

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全9頁)

69発明の名称 シンジング用前処理剤組成物

> ②特 願 昭63-13621

222出 顧 昭63(1988) 1月26日

@発 明 者 司 忠夫

千葉県市川市幸2丁目5番1号

山本 ⑩発 明 者

久 夫

香川県高松市太田上町1201番地9

@発 浜 中 千葉県八千代市大字村上1113番1

⑪出 願 人 カワケン化工株式会社 千葉県市川市幸2丁目5番1号

個代 理 人 弁理士 荒井 俊之

> 明 郷

1、発明の名称

シンジング用前処理剤組成物

2、特許請求の範囲

水系媒体に、一般式Ⅰ

$$\left(\begin{array}{c}
X_{1} \\
CH_{2} - C \\
COON_{a}
\end{array}\right) \cdot \left(\begin{array}{c}
X_{2} \\
CH_{2} - C \\
COON_{a}
\end{array}\right) \cdot \left(\begin{array}{c}
X_{2} \\
CH_{2} - C \\
COON_{a}
\end{array}\right) \cdot \left(\begin{array}{c}
X_{2} \\
CH_{2} - C \\
COON_{a}
\end{array}\right) \cdot \left(\begin{array}{c}
X_{3} \\
COON_{a}
\end{array}\right) \cdot \left(\begin{array}{c}
X_{4} \\
CH_{2} - C \\
COON_{a}
\end{array}\right) \cdot \left(\begin{array}{c}
X_{4} \\
COON_{a}
\end{array}\right)$$

(但し、X1、X2、X3及びX4は、水素若しくはメチ ル基であり、Y1、Y2、Y2及びYaは水涡、ヒドロキ シメチル基若しくはヒドロキシエチル基であり、 $0.0099 \le a \le 0.4999$, $0.0001 \le b \le 0.25 \tau$, U

 $b + 0.01 \le a + b \le 0.5$, $0 \le c \le 0.99$, $0 \le d \le 0.99$ で、しかも $0.5 \le c + d \le 0.99$ で、且 フュ+b+c+d=1であり、

10,000≦ n ≤300,000である)

にて表される複合塩型高分子電解質とケイ酸ナ トリウムとを共に含有させることを特徴とするシ ンジング用前処理剤組成物。

3、発明の詳細な説明

「産業上の利用分野」

本発明は、頭髪中の不必要な毛を取り除き、健 廉な毛の順調な発育を助けるための処理方法とし て知られるシンジングに於いて、毛襞の燃焼臭を 抑えつつ、枝毛や傷ついた毛だけを選択的に焼き 取ることをなし得る前処理利組成物に関する。

「従来の技術」

特に、女性の壁の毛に対する悩みの中では、枝 毛、切れ毛の問題が最も多く、枝毛は一旦できて しまうと元の状態には戻らないので、今までは、 界面活性剤を主成分としたダメージへア用のシャ ンプー、リンスで、できるだけ髪の毛をいたわる と云う対策しか一般的には行われていなかった。 一方、物理的に枝毛を無くする方法として、以 前からシンジング(焦毛法とも呼ばれる)が、一つ の手段として知られており、木ろう、密ろう等の ワックスを処理しようとする部分につけて燃やす ことが、検討された。

また、最近、有機シリコン系高分子化合物で毛 疑を処理すると、 枝毛も包み込まれた状態で長期 間保持されることにより、次第に原形に近い状態 に補修されると云うことが報告され、一部にコー ティング剤として使用されている。

「発明が解決しようとする課題」

しかしながら、上述したシンジングの手段では、 枝毛や傷ついた毛を処理する際に、健康な毛まで 燃えて損傷してしまうこと、燃え過ぎて、処理し た毛の先に大きな固まりができ、後々のブラッシ ングを困難にさせてしまうこと等の欠点に加えて、 毛袋成分の蛋白質が燃える時に出るイオウ臭及び アンモニア奥が、作業者、被作業者の双方にとっ て我慢のならないものとなる難点があった。従っ

$$\begin{array}{c|c}
\begin{pmatrix}
X_1 \\
CH_2 - C \\
COOK \\
COOK \\
COON \\
A
\end{pmatrix}
\cdot
\begin{pmatrix}
CH_2 - C \\
COON \\
COON \\
Y_2
\end{pmatrix}
\cdot
\begin{pmatrix}
CH_2 - C \\
V_1 \\
CON \\
Y_2
\end{pmatrix}
\cdot
\begin{pmatrix}
X_4 \\
CH_4 - C \\
CON \\
Y_4
\end{pmatrix}
d$$

$$\begin{array}{c|c}
T_1 \\
T_2 \\
T_3 \\
T_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
T_1 \\
T_2 \\
T_4 \\
T_4
\end{array}$$

(但し、 X1、 X2、 X3及び X4は、水 業若しくはメチ ル基であり、Y1、Y2、Y3及びY4は水素、ヒドロキ シメチル基若しくはヒドロキシエチル基であり、 $0.0099 \le a \le 0.4999$, $0.0001 \le b \le 0.25$ c, U $h = 0.01 \le a + b \le 0.5$, $0 \le c \le 0.99$ 0≦ d ≦0.99で、しかも0.5≦ c + d ≦0.99で、且 a+b+c+d=1 c a b b

10,000≦ n ≦300,000である)

にて表される複合塩型高分子電解質(以下、所

て、現在では、理容・美容学習事典(日本理容・ 美容教育センター出版)等に僅かに記載されてい るだけで、実用化されていない。

これに対して、有機シリコン系高分子化合物を コーティング剤として使用する場合には、枝毛を 直すのに1ヶ月以上かかることになり、折角枝毛 が直りかけた部分をカットしてしまうことになっ て、あまり実際的ではない。

本発明は、上述した従来の欠点、不都合を解消 するべく創案されたシンジング用前処理剤組成物 であって、特定のポリカルボン酸塩型高分子電解 質の水系溶液と水ガラスとを均一混和させた混合 水系溶液を使用することにより、頭髮中の不必要 な毛を取り除き、健康な毛の順調な発育を助け、 更に、このシンジングによって毛髪を処理する際 に、悪臭を発散させないようにすることを目的と するものである.

「課題を解決するための手段」及び「作用」 本発明のシンジング用前処理剤組成物は、水系 媒体に、一般式1

定の高分子電解質と称する)とケイ酸ナトリウム とを共に含有させた有機物・無機物混合水系溶液

ここでは、上記した所定の高分子電解質の示す 側鎖間のイオン化傾向の相違と、イオン反撥力の 緩和作用を含めた独特の溶解形態が、ケイ酸ナト リウムを分子鎖で包むかたちで、毛髮の表面に移 行する。

そして、水分を多く含有している健康毛に対し ては、優先的に多くの水ガラス化したケイ酸ナト リウム成分を集めて、シンジング時に水ゲルとし で燃焼を防ぐ機能を果す。

また、焼却処理を必要とする枝毛に対しては、 所定の高分子電解質が界面活性剤的に作用し、レ ピンダー効果によって優先的に吸着して、点火剤 としての機能を果すと同時に、蛋白質が燃焼する ことによって生じるイオウ臭及びアンモニア臭の 悪臭を中和、包接すると云う作用機構が迅速に成 され得る。

ここで、所定の高分子電解質に関連して、一般

式 I 中の b が 0.0001未満及び 0.25より大きい場合、及び a + b が 0.01未満である場合には、側鎖のイオン化傾向の相違を以って、もう一方の配合物であるケイ酸ナトリウムを包むかたちの溶解状態をもたらさず、ケイ酸ナトリウムを健康毛の方に高濃度に集めることができ難い。

一方、 c + d が0.5未満である場合には、同一 鎖内でのイオン反撥を緩和する力が弱くなり、界 面活性作用を呈しないために、シンジングの点火 剤としても消臭剤としても適さない。

更に、nが10,000未満及び300,000より大きい場合には、水系媒体中で所定の高分子電解質とケイ酸ナトリウムとが相互作用した状態での混合溶液をつくり得ず、消臭と選択的燃焼の両者をも充分に満たす組成物を避けない。

「調盤」

本発明のシンジング用前処理剤組成物は、アクリルアミド、N-ヒドロキシメチルアクリルアミド、N・N-ジ (ヒドロキシメチル) アクリルアミド、N・ヒドロキシエチルアクリルアミド、N・

ル化剂等を混入させることもあり得る。

また、所望により、殺菌剤、防腐剤等を添加することは、一向に差し仕えない。

「実施例」

以下、実施例によって本発明のシンジング用前処理剤組成物並びにシンジング試験結果を示す。

これ等の例に於いて、記載された「部」は重量 部を意味し、「%」は重量%を意味する。

実施例1

製法1によって、下記構造の高分子電解質の0。 1%水溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナト リウムの2%水溶液200部と混合させて、製品と した。

$$- \left(\begin{array}{c} H \\ CH_{2} - C \\ \vdots \\ COOK \\ 0.2 \end{array} \right) \cdot \left(\begin{array}{c} H \\ \vdots \\ COON_{2} \\ \vdots \\ COON_{2} \\ 0.05 \end{array} \right)$$

更には、メチルアルコール、エチルアルコール、Nープロピルアルコール、イソプロピルアルコール、アセトン、ジオキサン等の親水性共沸溶媒を共存させたり、グリコールエーテル、グリセリン等の潤滑剤やセルロース、多糖類等の増粘剤、ゲ

実施例2

製法1によって、下記構造の高分子電解費の0.08%水溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリウムの2%水溶液200部と混合させて、製品とした。

$$-\left(\begin{array}{c} & & & \\$$

実施例3

製法1によって、下記構造の高分子電解質の0.25%(水:エチルアルコール=90 vt%:10 vt%)溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリウムの1.7%水溶液500部と混合させて、製品とした。

$$\begin{array}{c|c}
- \left(C H_{2} - C - H_{1} - C - H_{2} - H$$

実施例4

製法1によって、下記構造の高分子電解質の0.05%(水:ジオキサン=95 vt%:5 vt%)溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリウムの1.5%水溶液100部と混合させて、製品とした。

$$\begin{pmatrix}
H & & & & & \\
-CH_{2} - C & & & & & \\
CON & & & & & \\
CH_{2} - C & & & & \\
CH_{2} - C & & & & \\
CH_{3} - C & & & & \\
CH_{2} - C & & & & \\
CH_{3} - C & & & \\
CH_{$$

実施例6

製法1によって、下記構造の高分子電解質の0.08%水溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリウムの2%水溶液150部と混合させて、製品とした。

実施例5

製法1によって、下記構造の高分子電解質の0.3%(水:アセトン=90et%:10et%)溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリウムの2.5%水溶液500部と混合させて、製品とした。

実施例7

製法1によって、下記構造の高分子電解質の0. 1%(水:グリセリン=97et%:3et%)溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリウムの2%水溶液200部と混合させて、製品とした。

実施例8

製法1によって、下記構造の高分子電解質の0. 07%水溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナト リウムの2%水溶液150部と混合させて、製品と した。

実施例9

製法1によって、下記構造の高分子電解質の0. 1%(水:モノメトキシプロピレングリコール=88 wt%:12vt%)溶液を作成した後、その一部をケ イ酸ナトリウムの2.5%水溶液200部と混合させて、

$$\begin{array}{c}
\begin{pmatrix}
CH_{3} \\
-CH_{2} \\
-CH_{3}
\end{pmatrix}
\begin{pmatrix}
CH_{3} \\
-CH_{3} \\
-CH_{3} \\
-CH_{3}
\end{pmatrix}
\begin{pmatrix}
CH_{3} \\
-CH_{3} \\
-CH_{3} \\
-CH_{3}
\end{pmatrix}
\begin{pmatrix}
CH_{3} \\
-CH_{3} \\
-CH_{3} \\
-CH_{3}
\end{pmatrix}
\begin{pmatrix}
CH_{3} \\
-CH_{3} \\
-CH_{3}$$

実施例11

製法2によって、下記構造の高分子電解質の0. 1%水溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナト リウムの1.5%水溶液200部と混合させて、製品と した。

製品とした。

実施例10

製法1によって、下記構造の高分子電解質の0. 2%水溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナト リウムの2.3%水溶液350部と混合させて、製品と した。

実施例12

製法2によって、下記構造の高分子電解費の0. 09%(水:イソプロピルアルコール=93*t%: 7* t%)溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリ ウムの2%水溶液200部と混合させて、製品とし

$$-\left(\begin{array}{c} H \\ -CH_{2} - C \\ COON \\ -CH_{2} - C \\ -CH_{2} - C \\ -CH_{3} -$$

実施例13

要法2によって、下記構造の高分子電解質の0.2%(水:グリセリン=95 wt%:5 wt%)溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリウムの2%水溶液400部と混合させて、製品とした。

実施例15

製法2によって、下記構造の高分子電解費の0. 1%(水:エチルアルコール=93 vt%: 7 vt%)溶 液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリウムの 2%水溶液200部と混合させて、製品とした。

実施例14

製法 2 によって、下記構造の高分子電解質の0.1%水溶液を作成した後、その一部をケイ酸ナトリウムの 2%水溶液 200部と混合させて、製品とした。

実施例16

ストレートロングへアの成人女性10人を対象とし、平均30 cm であるその毛襞300本(但し、健康毛200本、中裂け毛50本、枝毛50本の平均割合のもの)を東ねて、持った部分に対して、実施例1乃至15により、製品とした本発明のシンジング用前処理剤組成物を失々0.5g分だけ10秒間スプレー噴射させた後、全体を20回捻じり、ブタン液化ガスライターで5分間を要してシンジングを行い、燃焼毛の状態をノマルスキー微分干渉装置付き顕微鏡にて、倍率200倍で調べた。一方、シンジング時の臭気の有無を嗅覚法により判定した。

また、比較試験として、次の2種類の組成物を 選び、同様の試験に供した。 比較物質 1 ……木ろう0.5部をポリ(25モル)オキシエチレンソルビタン=セスキオレアート2部を使用して、97.5部の水の中に乳化させたもの。

比較物質 I ……密ろう 1 部をポリ(20モル)オキシエチレンソルビタン=モノラウラート 1 部を使用して、98部の水の中に乳化させたもの。

第1図に結果を示したが、比較物質I及びIIを使用した場合には、健康毛まで燃焼してしまい、且つ、強い燃焼悪臭が聴じられたのに対して、本発明のシンジング用前処理剤組成物を使用した場合には、全く健康毛が損傷せず、また、燃焼悪臭も殆ど感じられないことが確認された。

尚、本発明のシンジング用前処理剤組成物で処理してシンジングした毛髪は、比較物質 I 及び II で処理した毛髪に較べてブラッシング性が極めて良好であった。

実施例17

パーマヘアの成人女性10人を対象とし、平均 10 cm であるその毛繋300本 (但し、健康毛270本、 中裂け毛15本、枝毛15本の平均割合のもの)に対

ラスコに、実施例1乃至15で製造した本発明のシンジング用前処理剤組成物を夫々200m & ずつ計り取った後、コックを開いて、別途用意した二酸化イオウを200ppm含んだ空気2 & を1 & / min の流量で接触させ続け、北川式検知管法によって経過時間毎の二酸化イオウの減衰率を測定して、実際に本発明のシンジング用前処理剤組成物がイオウ集を包接する機能があるか否かを定量的に調べた。その糖果を第3回に示したが、全ての試料について、その機能が充分に認められた。

実施例19

「発明の効果」

実施例18と同様の方法により、本発明のシンジング用前処理剤組成物200m & に対して、別途用意したアンモニアを200ppm含んだ空気2 & を接触させ続け、経過時間毎のアンモニアの減衰率を測定して、実際に、本発明のシンジング用前処理剤組成物がアンモニア臭を包接する機能があるか否かを定量的に調べた。結果を第4回に示したが、全ての試料について、その機能が充分に認められた。

して、実施例1万至15により、製品とした本発明のシンジング用前処理剤組成物を失々1gだけ手にとったものを良く塗布させた。次いで、リングコームでコームさせた後、ブタン液化ガスライターで5分間を要してシンジングを行い、燃焼毛の状態をノマルスキー微分干渉装置付き顕微鏡にて、倍率200倍で調べ、同時に、シンジング時の臭気の有無も確認した。

また、比較試験には、公知のシンジングワックスとして知られるろうを配合した。実施例16に於ける比較物質「及びIIを使用し、同様の試験に供した。

第2回に結果を示したが、実施例16に於けるストレートロングヘアの場合と同じように、本発明のシンジング用前処理剤組成物を使用した場合には、中裂け毛、枝毛等の不必要なものだけが選択的に燃焼され、また、その際の燃焼悪臭も殆ど感じられないことが判った。

実施例18

上部に開閉コックを取り付けた500m2用三角フ

以上により、ポリカルボン酸複合塩型高分子電解質とケイ酸ナトリウムの組合せより成る有機酸塩一無機酸塩混合水系溶液から成る本発明のシンジング用前処理剤組成物の実用面から見た有効性が顕著に確認される。

また、本発明のシンジング用前処理剤組成物の実用性は、男性のショートへアに於ける枝毛除去にも同様である。

よって、本発明によれば、頭髪中の不必要な毛を確実に除去することができ、健康な毛の順調な発育が期待でき、また、シンジング処理時の燃焼臭を抑制できると共に、枝毛や傷ついた毛だけを遺択的に燃焼できる等、際立って優れた効果を奏するものである。

4、図面の簡単な説明

第1図は、実施例16に於ける測定の結果判明したストレートロングへアのシンジング試験結果を示す表である。

第2回は、実施例17に於ける測定の結果判明したパーマヘアのシンジング試験結果を示す表であ

る。

第3回は、実施例18に於ける測定の結果判明した本発明のシンジング用前処理剤組成物との接触による二酸化イオウ(酸性臭)含量の減衰率を示す表である。

第4 図は、実施例19に於ける測定の結果判明した本発明のシンジング用前処理剤組成物との接触によるアンモニア(塩基性臭)含量の減衰率を示す表である。

出願人 カワケン化工株式会社

代理人 弁理士 荒 井 俊

第 1 図

使	用	薬	剃	健康毛	中裂け毛	枝毛	燃烧惠臭
				損傷率	烧却率	燒却率	の有無
実施	例 1	の組	成物	3 % 未満	95%	100%	無
	同 2				9 0	,	и
	周 3			•	9 2	,	,
	周 4			,	9 1	ri .	,
	周 5			,	9 2	#	,
	周 6			,	9 2	я .	,
	闻 7			Я	9 0	"	,
	爾 8			,	9 3	,,	,
	闻 9			,,	9 2	,	
	周 1	0		*	9 3	,,	,
	闻 1	1		,	9 5	,,	,
	同 1	2		* .	9 4	#	,
	周 1	3		7	9 3	,	,
	問 1	4		,	9 3	7	F
	周 1	5		•	9 0	,,	,
比數	物量	t i		17	16	8 9	有
比彰	物步	t I		15	1 2	9 3	#

第 2 図

使	用	薬	剤	健康毛	中裂け毛	枝毛	燃烧恶臭
				損傷率	焼却率	焼却率	の有無
実施	例1	の組	成物	3 % 未満	92%	100%	無
	同 2			"	9 1	,	*
	同 3			σ	9 0	9 9	,
	同 4			"	9 3	100	. *
	同 5			#	9 2	•	,,
	問 6			н	9 2	"	,
	屑 7			"	90	9 8	*
	周 8			,	9 5	100	,
	雨 9			"	9 3	,	,
	周 1	0		*	9 2	я	*
	冏 1	1	,	п	9 4	99	,
	佴 1	2		п	9 0	100	a .
	冏 1	3		."	9 2	,	,
	洵 1	4			9 1	#	· . #
	同1	5			9 1	,	"
比象	文物多	t i		2 2	2 0	79	有
比喇	物質	t I	ī	2 4	2 1	8 2	,

第 3 図

接触時間			
以教以料	20分後	40分後	60分後
実施例1の組成物	93%	98%	99%
岡 2	9 0	9 6	9 8
闸 3	8 6	9 0	9 6
用 4	9 0	9 6	9.8
周 5	8 2	8.8	9 5
同 6	8 1	8 7	9 1
河 7	8 7	g 1	9 4
翔 8	9 2	9 5	9 7
間 9	8 3	8 8	9 5
周10	8 3	8 6	9 4
同 1 1	9 2	98	9 9
間 1 2	8 7	8.8	9 1
阿13	8 6	8 9	9 1
周14	9 0	9 5	9 7
同 1 5	8 5	8 7	9 3

第 4 図

接触時間			
試験試料	20分後	40分後	60分後
実施例1の組成物	95%	98%	99%
周 2	96	9 9	99
用3	90	93	9 7
周 4	9 4	98	9 9
阿 5	8 9	9 2	9 5
周 6	8.8	8 9	93
何 7	90	9 3	9 7
周 8	93	9 6	98
周 9	9 0	9 1	9 6
闻 1 0	9 1	93	9 6
同11	9 7	9 9	9 9
周 1 2	9 0	93	9 6
周13	8 8	9 0	9 5
間 1 4	9 2	97	9.8
闻 1 5	90	93	9 7